# SWELLING MICA INTERCALATION COMPOUND AND THERMOPLASTIC RESIN COMPOSITION CONTAINING THE COMPOUND

Publication number: JP10310420 Publication date: 1998-11-24

Inventor: SUZUKI NORIYUKI

KANEGAFUCHI CHEMICAL IND

**Classification:** 

**Applicant:** 

- international: C01B33/44; C08K7/00; C08K9/06; C09K3/00;

C09K3/00; C01B33/00; C08K7/00; C08K9/00;

C09K3/00; C09K3/00; (IPC1-7): C01B33/44; C08K7/00;

C08K9/06; C09K3/00

- european:

**Application number:** JP19970113813 19970501 **Priority number(s):** JP19970113813 19970501

Report a data error here

#### Abstract of **JP10310420**

PROBLEM TO BE SOLVED: To impart a desired rheological characteristic to an aq. solvent forming a matrix even by the addition in a small amt. by interposing a dispersion stabilizer between the layers of swelling mica having a specified thickness. SOLUTION: A swelling mica having 0.1-6.0 mm diameter and <=500 & angst average thickness is swollen by <=30 wt.% in >=1 kind of dispersion medium selected from water, a polar solvent compatible with water in an optional ratio and a mixture of the water and the polar solvent to obtain a dispersion. A soln. of >=1 kind of dispersion stabilizer selected from a compd. having a polysiloxane chain as the principal chain and a compd. with a polyether chain as the principal chain is added to the dispersion and sufficiently mixed, then the dispersion medium is removed, and a swelling mica intercalation compd. with 0.1-60 pts.wt., preferably 0.2-50 pts.wt. or more preferably 0.3-40 pts.wt., of the dispersion stabilizer soluble in aq. solvent interposed between the layers of 100 pts.wt. of the swelling mica is obtained.

Data supplied from the esp@cenet database - Worldwide

### (19)日本国特許庁(JP)

# (12) 公開特許公報(A)

(11)特許出願公開番号

# 特開平10-310420

(43)公開日 平成10年(1998)11月24日

大阪府摂津市三島2-13-13

(74)代理人 弁理士 朝日奈 宗太 (外1名)

(51) Int.Cl. <sup>6</sup>	識別記号	F I
C01B 3	3/44	C 0 1 B 33/44
C08K 7	7/00	C08K 7/00
9	9/06	9/06
C09K 3	3/00 1 0 3	C 0 9 K 3/00 1 0 3 Z
		審査請求 未請求 請求項の数6 OL (全 14 頁)
(21)出願番号	特願平9-113813	(71)出願人 000000941 鐘淵化学工業株式会社
(22)出願日	平成9年(1997)5月1日	大阪府大阪市北区中之島3丁目2番4号 (72)発明者 鈴木 紀之

(54) 【発明の名称】 膨潤性雲母層間化合物およびそれを含む熱可塑性樹脂組成物

# (57)【要約】

【課題】 少量の添加によっても各種水系溶媒に所望のレオロジー特性を与えうる膨潤性雲母層間化合物(C)を提供すること。また、機械特性、耐熱性、成形品外観などがすぐれた成形品を与える熱可塑性樹脂組成物を提供する。

【解決手段】 平均層厚が500Å以下の膨潤性雲母(A)および分散安定化剤(B)を含有し、分散安定化剤(B)が膨潤性雲母(A)の層間に挟まれて存在しており、かつ、分散安定化剤(B)が水系溶媒に可溶であることを特徴とする膨潤性雲母層間化合物(C)にする。また、該膨潤性雲母層間化合物(C)および熱可塑性樹脂(D)からなる熱可塑性樹脂組成物(E)にする。

#### 【特許請求の範囲】

【請求項1】 平均層厚が500Å以下の膨潤性雲母 (A)および分散安定化剤(B)を含有し、分散安定化剤(B)が膨潤性雲母(A)の層間に挟まれて存在しており、かつ、分散安定化剤(B)が水系溶媒に可溶であることを特徴とする膨潤性雲母層間化合物(C)。

1

【請求項2】 分散安定化剤(B)が、ポリシロキサン鎖を主鎖とする化合物およびポリエーテル鎖を主鎖とする化合物よりなる群から選ばれた1種以上である請求項1記載の膨潤性雲母層間化合物。

【請求項3】 底面間隔が初期値の1.5倍以上である 請求項1または2記載の膨潤性雲母層間化合物。

【請求項4】 請求項1、2または3記載の膨潤性雲母 層間化合物および熱可塑性樹脂(D)からなる熱可塑性 樹脂組成物。

【請求項5】 膨潤性雲母層間化合物に由来する無機灰分率が0.1~60重量%である請求項4記載の組成物。

【請求項6】 分散状態にある膨潤性雲母層間化合物の 平均層厚が500Å以下である請求項4または5記載の 組成物。

#### 【発明の詳細な説明】

#### [0001]

【発明の属する技術分野】本発明は、膨潤性雲母層間化合物および該膨潤性雲母層間化合物を含有する熱可塑性樹脂組成物に関する。

#### [0002]

【従来の技術および発明が解決しようとする課題】層間 に特定の溶媒分子を取り込んで膨潤する性質を有する膨 潤性雲母は、マトリックスとなる種々の化合物に分散してレオロジー特性を調整または改良する性質を有するため、たとえば、塗料、印刷インキ、化粧品などの流体状ファインケミカル製品の粘度調整剤として利用されている。また、層状ケイ酸塩は、ゴム、プラスチックなどの高分子材料の剛性、機械特性および耐熱変形性などの物理特性を改良する目的で、充填剤または補強剤としても利用されている。

【0003】膨潤性雲母の層間に進入する特定の溶媒としては、水やエチレングリコールなどがあげられるが、進入できる分子数は2~3分子にすぎず、いわゆる限定 40 膨潤しか示さないため、依然として積層構造である。そのため少量の配合比率ではレオロジー改質効果や増粘効果が充分にえられないという問題がある。

【0004】前記の膨潤性雲母を樹脂の充填剤や補強剤として利用するときも同様の問題がある。すなわち、従来は、該膨潤性雲母はμmオーダーの積層構造状態で樹脂中に分散するにすぎないため、少量の添加では機械特性の改善などの補強効果がえられない。

【0005】前記問題を改善し、樹脂中で膨潤性雲母を均一分散化して物性の改良を試みた例として以下の例が

あげられる。

【0006】すなわち、(1)層電荷が0.2から1. Oである層状無機充填剤をグリコール類で膨潤処理した のち、該層状無機充填剤の層間でポリエステル樹脂を重 合させることによってえられる、微分散した前記層状無 機充填剤と、ポリエステル樹脂とからなる熱可塑性ポリ エステル樹脂組成物(特開平7-26123号公報)、 (2) タルクとケイフッ化アルカリとの特定比率の混合 物を加熱処理してえられる無機化合物、たとえば膨潤性 10 フッ素雲母などを熱可塑性ポリエステル樹脂に分散させ た熱可塑性ポリエステル樹脂組成物(特開平7-268 188号公報、特開平8-73710号公報)、(3) タルクとケイフッ化アルカリとの特定比率の混合物を加 熱処理してえられる膨潤性フッ素雲母と膨潤作用を有す る媒体を用いて調製したスラリーを、ポリアミドの重合 性モノマーと混合して前記ポリアミドの重合性モノマー を重合させてえられる強化ポリアミド樹脂組成物(特開 平8-59822号公報)、(4)ナイロン6またはそ の共重合体100部(重量部、以下同様)を形成するモ ノマーに対して、膨潤性フッ素雲母系鉱物 0.01~1 00部と、前記モノマーに対してpKaが0~6の酸 0.001~5モル%とを存在させた状態で前記モノマ ーを重合させることによって、強化ポリアミド樹脂組成 物を製造する方法(特開平8-3310号公報)が開示 されている。

2

【0007】本発明者らは(1)および(2)に記載の 技術について詳細に検討するために、特開平8-737 10号公報に記載の方法にしたがって、層電荷が0.6 の膨潤性フッ素雲母の合成品を入手し、ついで、特開平 7-26123号公報に記載の実施例にしたがって、ポ リエステル樹脂および膨潤性フッ素雲母からなる熱可塑 性ポリエステル樹脂組成物を、層電荷が0.2から1. 0である層状無機充填剤として前記膨潤性フッ素雲母を 使用した組成物を試作したが、所望の分散性、層厚およ び物性のものをうることはできなかった。すなわち、前 記膨潤性フッ素雲母をエチレングリコールで膨潤処理し たのち、膨潤処理した膨潤性フッ素雲母の存在下でポリ エチレンテレフタレートを重合させたが、少量の膨潤性 フッ素雲母の使用では弾性率や熱変形温度は全く改善さ れなかった。また、前記熱可塑性ポリエステル樹脂組成 物中の膨潤性フッ素雲母の層厚や分散状態は、配合前の 膨潤性フッ素雲母と同様に積層構造のままであること が、透過型電子顕微鏡観察および小角X線回折測定によ って判明した。

【0008】また、本発明者らは(3)に記載の技術についても詳細な検討を行なうために、特開平8-59822号公報の実施例にしたがって組成物を製造したが、えられた組成物の熱変形温度や吸湿後の機械物性などは、ボリアミド樹脂と膨潤性フッ素雲母とを単に溶融混練して製造した組成物の物性となんら変わらないことが

判明した。さらに、前記組成物中の膨潤性フッ素雲母 は、(1)および(2)に記載の技術のばあいと同様に 積層構造のままであるととが、透過型電子顕微鏡観察お よび小角X線回折測定によって判明した。

【0009】さらに、(4)に記載の技術のばあい、膨 潤性フッ素雲母系鉱物およびpKaが0~6の酸の存在 下でポリアミド系ポリマーを重合する際に反応系を26 O℃に保ち、少なくとも5kg/cm²まで昇圧し、そ の状態で3時間以上重合を続ける必要がある。したがっ て、高温、高圧、酸による腐食に耐える特殊な加工が施 10 された反応設備が必要になるため、製造コストが高くな る問題が生じる。

【0010】以上のように、層状ケイ酸塩を樹脂中に均 一に微分散させることによってすぐれた物性を有する樹 脂組成物および該樹脂組成物を生産性よく製造する技術 は未だ提案されていないのが現状である。

【0011】本発明は、前記従来技術の問題を解決する ためになされたものであり、少量の添加によってもマト リックスとなる水系溶媒系に所望のレオロジー特性を与 えうる膨潤性雲母系材料を提供すること、および該膨潤 20 性雲母系材料と熱可塑性樹脂とを複合化することによっ て、機械特性および耐熱変形性などの種々の特性にすぐ れた熱可塑性樹脂組成物を提供することを目的とする。 [0012]

【課題を解決するための手段】本発明者は、前記目的を 達成するために鋭意検討を重ねた結果、本発明を完成す るに至った。

【0013】すなわち、本発明は、平均層厚が500Å 以下の膨潤性雲母(A)および分散安定化剤(B)を含 有し、分散安定化剤(B)が膨潤性雲母(A)の層間に 30 挟まれて存在しており、かつ、分散安定化剤(B)が水 系溶媒に可溶であることを特徴とする膨潤性雲母層間化 合物(C)(請求項1)、分散安定化剤(B)がポリシ ロキサン鎖を主鎖とする化合物およびポリエーテル鎖を 主鎖とする化合物よりなる群から選ばれた1種以上であ る請求項1記載の膨潤性雲母層間化合物(請求項2)、 底面間隔が初期値の1.5倍以上である請求項1または 2記載の膨潤性雲母層間化合物(請求項3)、請求項 1、2または3記載の膨潤性雲母層間化合物および熱可 塑性樹脂(D)からなる熱可塑性樹脂組成物(請求項 4)、膨潤性雲母層間化合物に由来する無機灰分率が 0.1~60%(重量%、以下同様)である請求項4記 載の組成物(請求項5)、分散状態にある膨潤性雲母層 間化合物の平均層厚が500点以下である請求項4また は5記載の組成物(請求項6)に関する。

#### [0014]

【発明の実施の形態】本発明の膨潤性雲母層間化合物 (C)は、平均層厚が500Å以下の膨潤性雲母(A) に、該膨潤性雲母(A)の微分散化を容易ならしめる非

る形態をなすものである。膨潤性雲母(A)の層間に挟 まれる分散安定化剤(B)の比率は0.1~35%であ り、好ましくは0.2~30%であり、さらに好ましく は0.3~25%である。0.1%未満であると微分散 化の効果が低下し、また35%をこえると膨潤性雲母層 間化合物(C)の取扱性が低下する傾向がある。

【0015】膨潤性雲母(A)の層間に挟まれている分 散安定化剤(B)の比率は、えられる膨潤性雲母層間化 合物(C)の灰分量を測定し、下式から求められる。

【0016】(膨潤性雲母(A)の層間に挟まれている 分散安定化剤(B)の比率(平均値))(%)=100 ×{(膨潤性雲母層間化合物(C)の重量(g))-

(膨潤性雲母層間化合物(C)の灰分量(g)))/ (膨潤性雲母層間化合物(C)の重量(g))

層厚の測定は、本発明の膨潤性雲母層間化合物(C)を 互いに凝集しないようにエポキシ樹脂などで包埋し、透 過型電子顕微鏡を用いて、任意の部位における個々の膨 潤性雲母(A)の層厚を測定することによって実施しう る。

【0017】膨潤性雲母層間化合物(C)の原料である 膨潤性雲母(A)は、水、水と任意の割合で相溶する極 性溶媒、および水と該極性溶媒との混合溶媒から選ばれ る1種以上(以下、水系溶媒ともいう)で膨潤する性質 を有するものであり、たとえばリチウム型テニオライ ト、ナトリウム型テニオライト、リチウム型四ケイ素雲 母、ナトリウム型四ケイ素雲母などの天然または合成し た膨潤性雲母であって、層間にリチウムイオンまたはナ トリウムイオンを有する膨潤性雲母、これらの置換体、 誘導体があげられる。バーミキュライト類相当品なども 使用しうる。これらは、単独で用いてもよく2種以上を 組み合わせて用いてもよい。

【0018】膨潤性雲母(A)の結晶構造は、c軸方向 に規則正しく積み重なった純粋度が高いものが望ましい が、結晶周期が乱れ、複数種の結晶構造が混じり合っ た、いわゆる混合層鉱物も使用されうる。

【0019】分散安定化剤(B)は、水系溶媒に可溶で ある非イオン性化合物であり、用いるマトリックス化合 物に対して分解などの悪影響を及ぼさず、かつ、該マト リックス化合物の加工温度においても安定に存在する化 合物である。

【0020】分散安定化剤(B)の具体例としては、シ リコーン化合物などのポリシロキサン鎖を主鎖とする化 合物、ポリエーテル鎖を主鎖とする化合物、ポリビニル アルコール、ポリアクリル酸ナトリウム、ポリビニルビ ロリドン、ポリアクリル酸エステル、ポリアクリルアミ ド、セルロース系加工天然高分子、デンプン系加工天然 高分子などの高分子化合物、前記ポリシロキサン鎖を主 鎖とする化合物、ポリエーテル鎖を主鎖とする化合物、 ポリビニルアルコール、ポリアクリル酸ナトリウム、ポ イオン性化合物である分散安定化剤(B)が挟まれてい 50 リビニルピロリドン、ポリアクリル酸エステル、ポリア

クリルアミドの主鎖の繰り返し単位数が2~20の化合 物などのオリゴマー、水溶性界面活性剤、水溶性アミノ 酸、単糖類などの低分子化合物などがあげられるが、と れらに限定されるものではない。これらは、水、水と任 意の割合で相溶する極性溶媒、および水と該極性溶媒の 混合溶媒の少なくとも1種に可溶であれば置換基を有し ていてもよい。前記化合物のほかに、デンプン類、マン ナン、海藻類、植物粘質物、微生物による粘質物、タン パク質などの天然高分子化合物も、分散安定化剤(B) として好適に使用されうる。

5

\* も好ましいものとしては、ボリシロキサン鎖を主鎖とす る化合物、およびポリエーテル類を主鎖とする化合物が あげられる。前記ポリシロキサン鎖を主鎖とする化合物 とは、直鎖状のポリシロキサンに、アルキル基のほか、 水溶性を持たせるためにアミノ基、アセチル基、水酸 基、エーテル基、メルカプト基を側鎖に結合、主鎖に共 重合させたものである。

【0022】前記ポリシロキサン鎖を主鎖とする化合物 の好ましい例としては、下記の化合物があげられる。

10 [0023]

【0021】分散安定化剤(B)の前記具体例のうちで\*

【化1】 (1) ポリオキシアルキレン鎖変性ポリシロキサン化合物

$$CH_3 - Si = \begin{bmatrix} CH_3 \\ (OSi)_m (OC_2H_4)_a (OC_3H_6)_b OR \\ CH_3 \end{bmatrix}_3$$

mおよびnは1~100の整数、aおよびbは1~30の整数、 Rは炭素数1~10の1価の炭化水素基または水素原子

#### (2) アミノ変性ポリシロキサン化合物

mおよびnは $1\sim 100$ の整数、Rは $CH_3$ または $OCH_3$ 、R' は炭素数1~15の2価の炭化水素基または脂肪族エーテル基

mは0~200の整数

[0024]

【化2】

7
O (Si (CH<sub>3</sub>)<sub>2</sub>O)<sub>L</sub> Si (CH<sub>3</sub>)<sub>3</sub>  $H_2$  NRSiO (Si (CH<sub>3</sub>)<sub>2</sub>O)<sub>m</sub> Si (CH<sub>3</sub>)<sub>3</sub> IO (Si (CH<sub>3</sub>)<sub>2</sub>O)<sub>n</sub> Si (CH<sub>3</sub>)<sub>3</sub>

(分岐点2~3、Rは炭素数1~15の2価の炭化水素基、 L、m、nは1~100の整数)

#### (3)アルコール変性ポリシロキサン化合物

$$\begin{array}{c|c} \mathsf{CH_3} & \mathsf{OCH_2CH_2OH} \\ & | & | \\ (\mathsf{CH_3})_3 \; \mathsf{SiO} \; (\mathsf{SiO})_{\mathsf{m}} (\mathsf{SiO})_{\mathsf{n}} \; \mathsf{Si} \; (\mathsf{CH_3})_3 \\ & | & | \\ \mathsf{CH_3} \; & \mathsf{CH_3} \end{array}$$

(m、nは1~100の整数)

$$^{\text{CH}_3}_{\text{HO }(\text{C}_2\text{H}_4\text{O})_n(\text{SiO})_m(\text{C}_2\text{H}_4\text{O})_n}$$
 HO  $^{\text{C}_4}_{\text{O}_1}$  HO  $^{\text{C}_4}_{\text{CH}_3}$ 

(mは1~200の整数、nは1~80の整数)

(R は メ チ ル 基 ま た は メ ト キ シ 基 、 R ′ は 炭 素 数 1 ~ 1 0 の 1価 の 炭 化 水 素 基 ま た は 水 素 原 子 、 k は 1 ~ 2 0 0 、 L は 0 ~ 1 0 、 m は 1 ~ 5 0 、 n は 1 ~ 1 0 の 整 数 )

# [0025]

【化3】

(4)メルカプト基変性ポリシロキサン化合物

(m、nは1~100の整数)

【0026】また、前記ポリエーテル鎖を主鎖とする化合物の好ましい例としては、下記の化合物があげられる。

[0027] [化4]

9 
$$HO - (CH_2 CH_2 O)_n H$$

$$HO - (CH_2CH_2O)_n(CH_2CHO)_m H$$
 $CH_3$ 

$$R + O - (CH_2 CH_2 O)_n H$$

$$R + O - (CH_2 CH_2 O)_n H$$

$$CH_2 - O - CH_2 CH = CH_2$$

$$R + O - CH_2 CH (OCH_2 CH_2)_n OH$$

 $RO - (CH_2CH_2O)_n H$ 

RCOO ( $CH_2CH_2O$ )<sub>n</sub> OCOR

$$RCOOCH_2 CHCH_2 (O - CH_2 CHCH_2)_n OH$$

OH

OH

$$R - N = \frac{(CH_{2}CH_{2}O)_{m} H}{(CH_{2}CH_{2}O)_{n} H}$$

$$R - CO - N = \frac{(CH_{2}CH_{2}O)_{m} H}{(CH_{2}CH_{2}O)_{n} H}$$

(m、nは1~400の整数、Rは炭素数1~10の1価の炭化水素基)

【0028】分散安定化剤(B)は1種で用いてもよく 2種以上を組み合わせて用いてもよい。

【0029】前記水系溶媒とは、水と任意の割合で相溶 する極性溶媒、前記極性溶媒と水との混合溶媒または水 のことである。

【0030】前記極性溶媒の例としては、メタノール、 エタノール、イソプロパノールなどのアルコール類、エ チレングリコール、プロピレングリコール、1,4ーブ タンジオールなどのグリコール類、アセトン、メチルエ チルケトンなどのケトン類、ジエチルエーテル、テトラ ヒドロフランなどのエーテル類、ジメチルホルムアミド などのアミド化合物、その他の溶媒であるジメチルスル ホキシド、メチルセロソルブ、2-ピロリドンなどがあ げられる。

【0031】前記水系溶媒は、単独で用いてもよく2種 以上を組み合わせて用いてもよい。

【0032】膨潤性雲母層間化合物(C)において、分 散安定化剤(B)の量は、膨潤性雲母(A)100部に 40 対して、好ましくは0.1~60部、さらに好ましくは 0.2~50部、とくに好ましくは0.3~40部であ る。分散安定化剤(B)の量が0.1部未満であるとえ られる膨潤性雲母層間化合物(C)の微分散化効果が充 分でなくなる傾向があり、添加量が60部をこえると膨 潤性雲母層間化合物(C)としての取扱性が低下し、ま たマトリックス化合物のレオロジー特性やマトリックス 化合物が本来有する特性を損ねる傾向がある。

【0033】本発明の膨潤性雲母層間化合物(C)の製 造方法としては、たとえば、膨潤性雲母(A)を水、水 50

と任意の割合で相溶する極性溶媒、および水と該極性溶 媒の混合溶液の1種以上の分散媒中で膨潤させることに よって分散体をえる工程(膨潤化工程)、該分散体に分 散安定化剤(B)を加えて充分に混合したのち、該分散 媒を除去する工程(層間化合物化工程)を包含する方法 が例示される。

【0034】膨潤化工程(第1工程)は、たとえば、以 下に示した方法で行なうことができる。

【0035】まず、膨潤性雲母(A)を水系溶媒に分散 させて膨潤させる。分散媒中に微分散される膨潤性雲母 (A)の固体分散濃度は、膨潤性雲母が充分に分散可能 な濃度範囲であれば自由に設定しうるが、30%以下、 さらには25%以下、とくには20%であることが好ま しい。

【0036】膨潤性雲母(A)の微分散化を促進させた いばあいには、剪断力や圧力などの物理的な外力を利用 しうる。物理的な外力は、たとえば一般に行なわれるフ ィラーの微粉砕方法を用いることによって加えることが できる。

【0037】一般的なフィラーの微粉砕方法としては、 たとえば、硬質粒子を利用する方法があげられる。この 方法では、硬質粒子と膨潤性雲母(A)と分散媒とを混 合して高速撹拌し、硬質粒子と膨潤性雲母(A)との物 理的な衝突によって、膨潤性雲母(A)を単位層状態に まで分離させる。通常用いられる硬質粒子はフィラー粉 砕用ビーズであり、たとえばガラスビーズまたジルコニ アビーズなどが用いられるが、これらに限定されない。 これら粉砕用ビーズは、膨潤性雲母(A)の硬度または 撹拌機の材質を考慮して選択され、その粒径も膨潤性雲 母(A)を考慮して決定されるために一概に数値で限定 されるものではないが、直径0.1~6.0mmの範囲 にあるものが好ましい。

【0038】層間化合物化工程(第2工程)は、たとえ ば、以下に示した方法で行なうことができる。

【0039】すなわち、膨潤化工程で調製した分散体 に、該分散体に可溶な分散安定化剤(B)を添加して溶 解し、充分に撹拌することによって行ないうる。あるい は、分散安定化剤(B)が前記の分散体に溶解し難いば あいは、まず、膨潤性雲母(A)を水、水と任意の割合 で相溶する極性溶媒、および水と該極性溶媒の混合溶媒 の1種以上の分散媒からなる分散体を調製し、別に、分 散安定化剤(B)とほかの溶媒からなる分散安定化剤溶 液を調製し、該分散体と該分散安定化剤溶液とを充分に 撹拌混合することによって行ないうる。混合させる比率 は、膨潤性雲母(A)の分散性と分散安定化剤(B)の 溶解性が維持される範囲で任意に設定しうる。たとえ ば、水に膨潤性雲母(A)を分散させた分散体と、テト ラヒドロフラン(THF)に分子量が5000~600 0でエポキシ基やカルビノール基がグラフトしたジメチ ルポリシロキサンを溶解した溶液とを混合するばあい、 水の比率が30%以上であれば膨潤性雲母(A)の分散 性を保ち、THFが30%以上であればポリシロキサン の溶解性を保つ。したがって前記の混合系では、水/T HFは30/70~70/30 (重量比)の間で任意に 設定しうる。

【0040】分散媒の除去は、乾燥あるいは再沈で行な うことができる。分散媒を除去したのち、必要に応じて 粉砕し、本発明の膨潤性雲母層間化合物(C)をうる。 【0041】製造時の温度は室温で充分であるが、必要 に応じて加温してもよい。加温時の最高温度は分散安定 化剤(B)の分解温度および水系溶媒の沸点未満であれ ば任意に設定しうる。

【0042】本発明の膨潤性雲母層間化合物(C)が生 成していることは、小角X線回折法(SAXS)によ り、(001)面の底面間隔の測定から容易に確認しう る。

【0043】前記底面間隔は、SAXSにおける回折ピ ーク角値をBraggの式に当てはめて算出するなどに 40 より求めることができる。膨潤性雲母(A)の層間に分 散安定化剤(B)が挟まれて膨潤性雲母層間化合物

(C)になることにより、底面間隔は拡大する。本発明 の膨潤性雲母層間化合物(C)の底面間隔は初期値(膨 潤性雲母(A)の底面間隔)に比べて、1.5倍以上、 好ましくは2倍以上、さらに好ましくは2...5倍以上に 拡大する。

【0044】本発明の膨潤性雲母層間化合物(C)の底 面間隔の上限はとくに存在しないが、10倍をこえる と、膨潤性雲母(A)の層間の分散安定化剤(B)が過 50 可塑性樹脂(D)としては、任意の熱可塑性樹脂を使用

剰量存在することになるので、本発明の膨潤性雲母層間 化合物(C)の取扱性が低下するか、または、系のレオ ロジー特性やマトリックス化合物が本来有する特性を損 ねる傾向にある。

12

【0045】このようにしてえられる本発明の膨潤性雲 母層間化合物(C)は、分散安定化剤(B)の良溶媒、 すなわち、種々の水系溶媒に対して親和性を有するた め、該水系溶媒中に良好に分散しうる。したがって、本 発明の膨潤性雲母層間化合物(C)は水系溶媒中におい ても凝集することなく均一分散し、少量の添加でも水系 溶媒に対するすぐれた増粘効果およびレオロジー特性な どの変性・改質作用を有する。

【0046】膨潤性雲母層間化合物(C)は、種々の水 系溶媒組成物に添加し、通常の方法で撹拌などして分散 させることにより増粘剤またはゲル化剤として各種の用 途に使用される。このときの使用量(分散濃度)は、水 系溶媒組成物に分散しうる濃度であれば多ければ多いほ ど増粘効果は高い。具体的な分散濃度は溶媒によって異 なるので、一概には決定できないが、一般には0.01 ~50%、好ましくは0.05~35%、さらに好まし くは0.1~20%である。

【0047】膨潤性雲母層間化合物(C)を種々の水系 溶媒に添加し、膨潤性雲母層間化合物(C)分散体にし て使用してもよい。

【0048】膨潤性雲母層間化合物(C)分散体は、膨 潤性雲母層間化合物(C)を任意の水系溶媒に添加し、 撹拌することによって、あるいは前述の膨潤性雲母層間 化合物(C)の製造方法における層間化合物化工程の膨 潤性雲母(A)および分散安定化剤(B)の混合後に分 散媒などを除去して膨潤性雲母層間化合物(C)を単離 することなく、直接、このような膨潤性雲母層間化合物 (C)分散体を製造してもよい。このばあい、分散媒中 で膨潤性雲母(A)および分散安定化剤(B)を混合し たのち所望の水系溶媒を新たに添加し、通常の分留操作 によって該分散媒を除去することにより、膨潤性雲母層 間化合物(C)と新たに添加した水系溶媒とからなる膨 潤性雲母層間化合物(C)分散体をうることができる。

【0049】膨潤性雲母層間化合物(C)には層空間が できると考えられる。この層空間を利用して、膨潤性雲 母層間化合物(C)を有機物貯蔵剤、徐放剤、触媒、吸 着剤、担体、フィラーなどとして利用することも可能で ある。

【0050】本発明の熱可塑性樹脂組成物(E)は、前 記のようにしてえられる膨潤性雲母層間化合物(C)と 熱可塑性樹脂(D)とを含む組成物である。組成物中に 膨潤性雲母層間化合物(C)が含まれるため、成形品の 外観を損なわず、機械物性や耐熱変形性などの特性にす ぐれた組成物となる。

【0051】熱可塑性樹脂組成物(E)に用いられる熱

しうる。熱可塑性樹脂(D)の例としては、たとえば、 熱可塑性ボリエステル樹脂、ボリアミド樹脂、ボリカー ボネート樹脂、エラストマー、ボリオレフィン系樹脂の 他、ビニル系高分子化合物、ポリイミド樹脂、ポリフェ ニレンサルファイド、ポリフェニレンオキサイド、ポリ アセタール、ポリスルホン、ポリエーテルスルホン、フ ッ素樹脂、ポリオレフィン系共重合体、ゴムなどがあげ られる。これらの熱可塑性樹脂(D)は1種で用いても よく2種以上を組み合わせて用いてもよい。

13

【0052】熱可塑性樹脂(D)の中では、熱可塑性ポリエステル樹脂、ポリアミド樹脂、ポリカーボネート樹脂はよびポリオレフィン系樹脂が好ましい。

【0053】熱可塑性樹脂(D)の分子量は、成形工程における成形流動性および最終製品の諸物性を考慮して選択すればよく、低すぎても高すぎても好ましくない。最適な分子量は、主として熱可塑性樹脂それぞれの一次構造で決定されるため、それぞれの熱可塑性樹脂について適した分子量を設定すればよい。

【0054】たとえば、熱可塑性樹脂組成物(E)に好 適に使用される熱可塑性ポリエステル樹脂の分子量は、 フェノール/テトラクロロエタン(5/5重量比)混合 溶媒を用いて、25℃で測定した対数粘度が0.3~ 2. 0 d 1 / g のものが望ましい。対数粘度が 0. 3 d 1/g未満のばあい、えられる熱可塑性ポリエステル樹 脂組成物の成形品の機械物性、耐衝撃性が低くなる傾向 にあり、また2. 0 d 1/gより大きいばあい、成形時 の流動性などの加工性に問題が生じやすい傾向にある。 【0055】また、たとえば熱可塑性樹脂組成物(E) に好適に使用されるボリアミド樹脂の分子量は、98% 濃硫酸を用いて1.0%の濃度で25℃で測定した相対 粘度が1.5~5.0のものが望ましい。相対粘度が 1. 5未満のばあい、えられるポリアミド樹脂組成物の 成形品の機械物性、耐衝撃性が低くなる傾向にあり、ま た5.0より大きいばあい、成形時の流動性などの加工 性に問題が生じやすい傾向にある。

【0056】また、たとえば熱可塑性樹脂組成物(E)に好適に使用されるポリカーボネート樹脂の分子量は、テトラヒドロフラン(THF)溶媒を用いたゲルパーミエーションクロマトグラフィ(GPC)測定において、40℃で測定した重量平均分子量(Mw)が、単分子量 40分散ポリスチレン換算で、15000~80000、好ましくは30000~65000である。Mwが15000未満のばあい、えられるポリカーボネート樹脂組成物からの成形品の機械物性や耐衝撃性が低くなる傾向にあり、また8000より大きいばあい、成形時の流動性などの加工性に問題が生じやすい傾向にある。

【0057】また、たとえば熱可塑性樹脂組成物(E) に好適に使用されるポリオレフィン系樹脂のうちのポリプロピレンの分子量は、230℃、荷重2.16kgで 測定したMI(メルトインデックス)が0.3~30g 50

/10分が好ましく、さらには $0.5\sim15$  g/10分が好ましい。MIが30 g/10分より大きいと、成形品の機械物性、耐衝撃性が低くなる傾向にあり、また、0.3 g/10分未満であると成形時の流動性などの加工性に問題が生じやすい傾向にある。

【0058】熱可塑性樹脂組成物(E)における膨潤性雲母層間化合物(C)および熱可塑性樹脂(D)の配合割合としては、熱可塑性樹脂(D)100部に対して、膨潤性雲母層間化合物(C)が0.1~400部、好ましくは0.2~200部、さらに好ましくは0.6~80部である。膨潤性雲母層間化合物(C)が0.1部より少ないと、機械物性の改善効果がえられない傾向があり、また、400部より多いと、成形品の表面外観や成形時の流動性が損なわれる傾向にある。

【0059】熱可塑性樹脂組成物(E)の製造は、膨潤性雲母層間化合物(C)と熱可塑性樹脂(D)とを、種々の一般的な方法、たとえば混練機を用いて溶融混合することによって行なうことができる。

【0060】前記混練機の例としては、1軸押出機、2 軸押出機、バンバリミキサー、ロールなど、系に高い剪 断力を与えうる混練機があげられる。とくにニーディン グディスク部を有する噛み合い型2軸押出機が好まし い。

【0061】熱可塑性樹脂組成物(E)の製法において、分散媒および水系溶媒は通常予め除去してから熱可塑性樹脂組成物の製造を行なうが、分散媒および水系溶媒が熱可塑性樹脂の劣化などをまねかないばあいには、分散媒および水系溶媒の除去を省略し、それらを含んだままの膨潤性雲母層間化合物(C)を用いると樹脂に対する均一性がよくなるため、分散媒および水系溶媒を除去しないで熱可塑性樹脂組成物を製造してもよい。

【0062】えられる熱可塑性樹脂組成物(E)における膨潤性雲母層間化合物(C)の平均層厚は500Å以下であり、さらに好ましては300Å以下である。平均層厚が500Åより大きいと、本発明の樹脂組成物の機械物性やレオロジー特性の改善効果がえられ難くなる。平均層厚の下限はとくに制限されないが、10Å程度が好ましい。

【0063】平均層厚は、透過型電子顕微鏡(TEM)などを用いて、熱可塑性樹脂組成物(E)の任意の部位における個々の膨潤性雲母層間化合物(C)の層厚を測定し、それらを平均することなどにより求められる。

【0064】熱可塑性樹脂組成物(E)の膨潤性雲母層間化合物(C)に由来する無機灰分率は0.1~60%、さらには0.2~50%、とくには0.5~35%が好ましい。無機灰分率が0.1%未満であると、機械物性や耐熱性の改善効果が充分にえられず、60%をこえると、成形品の表面外観や加工性が不良になる傾向にある。

) 【0065】熱可塑性樹脂組成物(E)の製造は、前記

のように膨潤性雲母層間化合物(C) および熱可塑性樹脂(D) を混合することによって行なってもよいが、予め製造し、単離した膨潤性雲母層間化合物(C) および熱可塑性樹脂(D) を構成する重合性モノマーの混合物を調製したのち、該混合物中で該重合性モノマーを重合させることによって製造してもよい。

15

【0066】具体的には、分散媒中で膨潤性雲母(A)を膨潤させて分散体をうる。また、1種以上の分散安定化剤(B)を水系溶媒に溶解させて溶液を別途調製する。該分散体と該溶液とを充分に撹拌して膨潤性雲母層間化合物(C)を製造し、分散媒と水系溶媒とを含有した状態の膨潤性雲母層間化合物(C)と重合性モノマーとを混合し、該混合物中の重合性モノマーを重合させることにより製造される。ここで、前記の分散媒および水系溶媒と重合性モノマーとは、同一であってもよく異っていてもよい。

【0067】熱可塑性樹脂(D)を構成する重合性モノマーとしては、以下に示すモノマーがあげられる。

【0068】前記熱可塑性ポリエステル樹脂を構成する 重合性モノマーとしては、たとえば芳香族ジカルボン酸 20 あるいはそのエステル形成性誘導体を主成分とする酸成 分、およびジオール化合物あるいはそのエステル形成性 誘導体を主成分とするジオール成分があげられる。

【0069】前記酸成分の例としては、たとえばテレフタル酸、イソフタル酸、オルトフタル酸、2,5ーナフタレンジカルボン酸、4,4′ービフェニルジカルボン酸、4,4′ージフェニルエーテルジカルボン酸、4,4′ージフェニルメタンジカルボン酸、4,4′ージフェニルスルフォンジカルボン酸、4,4′ージフェニルイソプロピリデンジカルボン酸などがあげられ、これらの置換体や誘導体も好ましく使用しうる。これらは1種で用いてもよく2種以上を組み合わせて用いてもよい。【0070】前記熱可塑性ポリエステル樹脂の特性を損わない程度の少量であれば、これらの芳香族ジカルボン酸とともにアジピン酸、アゼライン酸、ドデカン二酸、

セバシン酸などの脂肪族ジカルボン酸を1種以上混合し

て使用してもよい。

【0071】前記ジオール成分の例としては、たとえばエチレングリコール、プロピレングリコール、ブチレングリコール、ヘキシレングリコール、ネオペンチルグリ 40コールなどの脂肪族ジオール、1,4ーシクロヘキサンジメタノールなどの脂環族ジオール、ビス(4,4′ージヒドロキシフェニル)エタンなどの芳香族ジオールがあげられ、これらの置換体や誘導体も好ましく使用しうる。これらは1種で用いてもよく2種以上を組み合わせて用いてもよい。さらに、ボリエステル樹脂の弾性率を著しく低下させない程度の少量であるならば、長鎖ジオール、たとえばポリエチレングリコール、ポリテトラメチレングリコール、ビスフェノールAのエチレンオキサイド付加重合体などに代表されるビスフェノール類のア 50

ルキレンオキサイド付加重合体などの1種以上を混合しても差し支えない。

【0072】前記ポリアミド樹脂のモノマーとしては、 たとえばジアミンとジカルボン酸、ラクタム類、重合可 能なωーアミノ酸類、ジアミンとジカルボン酸とからな る塩などがあげられる。

【0073】前記ジアミンとしては、一般式(III): H, N-X-NH, (III)

(式中、Xは2価の脂肪族基、2価の脂環式基または2価の芳香族基であって、これらの基は置換基を有していてもよい)で示される化合物が用いられる。この例としては、たとえばトリメチレンジアミン、テトラメチレンジアミン、ベンタメチレンジアミン、ヘキサメチレンジアミン、カクタメチレンジアミン、フェニレンジアミン類、キシリレンジアミン類、2,2,4-トリメチルヘキサメチレンジアミン、ビス(4-アミノシクロヘキシル)メタン、ビス(4-アミノー3-メチルシクロヘキシル)メタンなどがあげられるが、これらに限定されるものではない。これらは単独で用いてもよく、2種以上を組み合わせて用いてもよい。

【 0 0 7 4 】前記ジカルボン酸としては、一般式 (I v):

HOOC-Y-COOH (IV)

(式中、Yは2価の脂肪族基、2価の脂環式基、または 2価の芳香族基であって、これらの基は置換基を有していてもよい)で示される化合物が用いられる。この例としては、たとえばセバシン酸、オクタデカン二酸、スベリン酸、グルタル酸、ピメリン酸、アジピン酸などの脂肪があれば、シクロヘキサンー1,4ージカルボン酸、シクロヘキサンー1,4ージカルボン酸、シクロヘキサンー1,3ージカルボン酸などの脂環式ジカルボン酸などがあげられる。これらは単独で用いてもよく2種以上を組み合わせて用いてもよい。【0075】前記ラクタム類の例としては、たとえばブチルラクタム、ピバロラクタム、カプロラクタム、カプリルラクタム、ピバロラクタム、カプロラクタム、カプリルラクタム、エナントラクタム、ウンデカノラクタム、ドデカノラクタムなどがあげられる。これらは単独

【0076】前記重合可能なω-アミノ酸類の例としては、たとえば6-アミノカプロン酸、7-アミノヘプタン酸、9-アミノノナン酸、11-アミノウンデカン酸、12-アミノドデカン酸などがあげられる。これらは単独で用いてもよく、2種以上を組み合わせて用いてもよい。

で用いてもよく、2種以上を組み合わせて用いてもよ

【0077】また、前記ポリカーボネート樹脂のモノマーとしては、2価フェノール化合物とホスゲンまたは炭酸ジエステルとがあげられる。

0 【0078】前記ポリカーボネート樹脂を構成する2価

フェノール化合物としては、たとえば2,2-ビス(4) ーヒドロキシフェニル)プロパン(「ビスフェノール  $A_{\perp}$ )、ビス(4-ヒドロキシフェニル)メタン、1, 1-ビス(4' -ヒドロキシフェニル)エタン、1 , 1ービス(4-ヒドロキシフェニル)-3,3,5-トリ **メチルシロクヘキサン(「ビスフェノールTMC」)、** ビス(4-ヒドロキシフェニル)シクロヘキシルメタ ン、2,  $2 - \forall z$  ( $4' - \forall z = 1$ )  $- \forall z = 1$ ロモフェニル)プロバン、ビス(4-ヒドロキシ-3, 5-ジクロロフェニル)メタン、ビス(4-ヒドロキシ 10 た、金型内で反応成形させて成形体をえてもよい。 -3, 5 - ジメチルフェニル) メタン、2, 2 - ビス (4′ーヒドロキシー3′,5′ージメチルフェニル) プロパン、1, 1-ビス(4'-ヒドロキシフェニル) -1-フェニルエタン、4,4′-ジヒドロキシジフェ ニルエーテル、ビス(4-ヒドロキシー3, 5-ジメチ ルフェニル)エーテル、ビス(4-ヒドロキシフェニ ル)スルフォン、ビス(4-ヒドロキシキ-3,5-ジ メチルフェニル) スルフォン、4,4′-ジヒドロキシ ベンゾフェノン、ピス(4-ヒドロキシフェニル)スル フィドなどがあげられる。また、難燃性を高めるため に、ベンゾトリアゾール基を有する2価フェノールを共 重合させてもよい。これら2価フェノール化合物の置換 体や誘導体もまた使用しうる。これらは1種で用いても よく2種以上を組み合わせて用いてもよい。

17

【0079】また、前記ポリオレフィン系樹脂のモノマ ーとしては、たとえばエチレン、プロピレン、ブテン、 イソプレンおよびペンテンなどのオレフィン化合物があ **げられる。これらは1種で用いてもよく2種以上を組み** 合わせて用いてもよい。さらに、ポリオレフィン系樹脂 の特性を著しく損わない範囲で、ブタジエン、塩化ビニ 30 ルポリシロキサン)、FZ3707(アミノ基がグラフ ル、塩化ビニリデン、スチレン、アクリル酸、メタクリ ル酸、t-ブチルアクリルアミド、アクリロニトリル、 フルボルナジエン、N-ビニルカルバゾール、ビニルピ リジン、ビニルピロリドン、1-プテン、イソブテン、 シアン化ビニリデン、4-メチルペンテン、酢酸ビニ ル、ビニルイソブチルエーテル、メチルビニルケトン、 フェニルビニルケトン、フェニルビニルスルフィド、ア クロレインなどのビニル化合物を 1 種以上混合しても差 し支えない。

【0080】前述のごとく、膨潤性雲母層間化合物 (C) および熱可塑性樹脂(D) を構成する重合性モノ

(E)を製造するばあいには、膨潤性雲母層間化合物。

マーを重合させることによって熱可塑性樹脂組成物

- (C)が微分散化し易い点から好ましい。
- 【0081】なお、前記方法によって熱可塑性樹脂組成 物(E)を製造する際の条件などは、熱可塑性樹脂
- (D)のそれぞれを製造するのと同様の条件で行なえば よい。また、えられた熱可塑性樹脂組成物(E)におけ る膨潤性雲母層間化合物(C)および熱可塑性樹脂
- (D)の割合、膨潤性雲母層間化合物(C)の平均層

厚、無機灰分率などは、膨潤性雲母層間化合物(C)お よび熱可塑性樹脂(D)を混合機を用いて溶融混合する ばあいと同じであるので説明は省略する。

【0082】本発明の熱可塑性樹脂組成物(E)には、 目的に応じて、顔料や染料、熱安定剤、酸化防止剤、紫 外線吸収剤、光安定剤、滑剤、可塑剤、難燃剤、帯電防 止剤などの添加剤を添加することができる。

【0083】本発明の熱可塑性樹脂組成物(E)は、射 出成形、熱プレス成形、ブロー成形などに使用でき、ま

【0084】本発明の熱可塑性樹脂組成物(E)からの 成形体は、外観にすぐれ、機械物性や耐熱性などにすぐ れるため、たとえば自動車部品、家庭用電気製品部品、 家庭日用品、包装資材、その他一般工業用資材に好適に 用いられる。

[0085]

【実施例】以下、実施例により本発明をさらに詳細に説 明するが、本発明はこれらによってなんら限定されるも のではない。

【0086】なお、実施例および比較例で用いる材料を 以下にまとめて示す。

【0087】膨潤性雲母(A):特開平2-14941 5号公報に記載された方法にしたがって合成した。 すな わち、タルク16.9gとケイフッ化ナトリウム3.1 gとの微粉砕物を混合し、800℃で加熱処理して底面 間隔12点の膨潤性雲母18.8gをえた。

【0088】分散安定化剤(B):日本ユニカー(株) 製のシリコーン化合物L7002、FZ2123(それ ぞれポリアルキレンオキサイド鎖がグラフトされたメチ **トされたメチルポリシロキサン)** 

旭電化工業(株)製のアデカプルロニックL-64(ポ リオキシエチレンーポリオキシプロピレン縮合物、L-64と略する)

熱可塑性樹脂(D):以下に示す樹脂を精製せずにその まま用いた。

【0089】鐘紡(株)製、PBK2(ポリエチレンテ レフタレート(PET)樹脂、対数粘度0.63d1/ g) :

40 東レ(株)製、アミランCM1026(ナイロン6、相 対粘度2.9)

三菱化学(株)製、ノバレックス7025PJ(ビスフ ェノールA型ポリカーボネート(PC)樹脂、重量平均 分子量(Mw) 45000)

住友化学工業(株)製、H501(ポリプロピレン(P P) 樹脂、MI3. Og/10分)

また、実施例、比較例および参考例における評価は下記 方法で行なった。

【0090】(小角X線回折法(SAXS)による層間 50 隔)X線発生装置(理学電機(株)製RU-200B)

を用い、ターゲットCuKa線、Niフィルター、電圧 40kV、電流200mA、走査角 $2\theta=0.2\sim1$ 6.0°、ステップ角=0.02°の測定条件で、膨潤 性雲母(A)、膨潤性雲母層間化合物(C)および分散 体中の膨潤性雲母層間化合物(C)の底面間隔を測定し た。

19

【0091】また、ペレット化した熱可塑性樹脂組成物 を120℃×4時間乾燥させたのち熱プレスを用い、温 **度をそれぞれ270℃(PET)、240℃(ナイロン** 6)、280℃(PC)、180℃(PP)、圧力85 Okg/cm'の条件で10×100×6mmの試験片 を作製し、えられた試験片のSAXS測定を行ない、回 折ビーク角から、分散状態にある膨潤性雲母層間化合物 (C)の(OO1)面の底面間隔を算出した。

【0092】(見かけ粘度)膨潤性雲母層間化合物

(C)を各種水系溶媒に分散させた膨潤性雲母層間化合 物(C)水系分散体の25℃での見かけ粘度をB型粘度 計を用いて測定した。

【0093】表2に記載の水系溶媒400m1に、膨潤 性雲母層間化合物(C)を、分散濃度が6.5%となる 20 ように添加し、15分間高速撹拌(5000rpm)し て膨潤性雲母層間化合物(C)水系分散体を調製した。 えられた水系分散体を500m1のマヨネーズ瓶に移し 換え、3時間静置したのち、ローターを直接入れ、ロー ター回転数 6 r p m (剪断速度 1 . 6 8 s e c<sup>-1</sup>) での 見かけ粘度をB型粘度計で測定した。ローターは分散体 の粘度に応じて、Nol、No2、No3またはBLア ダプターを使用した。

【0094】(膨潤性雲母層間化合物(C)の無機灰分 率) 膨潤性雲母層間化合物(C) に由来する熱可塑性樹 30 脂組成物(E)の無機灰分率は、JIS K 7052 に準じて測定した。

【0095】(透過型電子顕微鏡(TEM)による層厚 の測定)ミクロトームを用い、サンプルを80~100 nm厚の薄片状に切り出した。透過型電子顕微鏡(日本 電子JEM-1200EX)を用い、加速電圧80kV で測定した。

【0096】層厚の平均値は、本発明の熱可塑性樹脂組 成物のTME像において、100個以上の膨潤性雲母層 間化合物が存在する任意の部位における、個々の膨潤性 40 雲母層間化合物の層厚を測定し、それらを数平均すると とにより求めた。

【0097】(HDT)ペレット化した熱可塑性樹脂組 成物を120℃×4時間乾燥させたのち、熱プレスを用 い、温度をそれぞれ270°C(PET)、240°C(ナ イロン6)、280℃(PC)、180℃(PP)、圧 力850kg/cm'の条件で10×100×6mmの 試験片を作製し、えられた試験片のHDTをASTM D-648にしたがって測定した。

【0098】(曲げ弾性率)HDTのばあいと同様にし 50 た。結果を表2に示す。

て作製した試験片の曲げ弾性率をASTM D-790 にしたがって測定した。

【0099】(成形品の表面性)光沢性および色調を目 視で観察し、下記基準で評価した。

◎:光沢があり、色調に斑がない

○:失透しているか、または色調が不均一である

×:失透し、かつ色調が不均一である

【0100】(対数粘度)ペレット状の熱可塑性ポリエ ステル樹脂組成物を140°C×4時間乾燥させたのち、 約100mgを精秤して、フェノール/1, 1, 2, 2 ーテトラクロロエタン=5/5 (重量比)混合溶媒20 mlを加えて120℃で溶解させた。ウベローデ型粘度 計を用い、自動粘度測定装置(ラウダ社製ビスコタイマ ー)を用いて25℃で溶液粘度の測定を行ない、式 (I):

 $\eta_{inh} = \{ 1 \text{ n } (t/t_0) \} / C$ (I)(式中、tは溶液の値、t。は混合溶媒の値、Cは濃度 (g/d 1)) から対数粘度(ninh) を求めた。

【0101】(相対粘度) JIS K 6810にした がい測定した。

【0102】ペレット状のポリアミド樹脂組成物を12 0℃×4時間真空乾燥させた。約250mgを精秤し て、98%濃硫酸25mlを加えて室温で溶解させた。 ウベローデ型粘度計を用い、自動粘度測定装置(ラウダ 社製ビスコタイマー)を用いて25℃で測定を行ない、 式(II):

$$\eta_r = t / t_o \tag{II}$$

(式中、tは溶液の値、t。は濃硫酸のみの値)から相 対粘度(カノ)を求めた。

【0103】(重量平均分子量)ペレット状のポリカー ボネート樹脂組成物を 1 4 0 °C× 4 時間乾燥させたの ち、約5 mgを精秤して、テトラヒドロフラン (TH F) 6. 0 g を加えて溶解させた。 0 . 5  $\mu$  フィルター で濾過したのち、カラム温度40℃、流量1m1/分の 測定条件でウォーターズ社製ゲルパーミエーションクロ マトグラフィ(GPC)測定装置を用いて、単分子量分 散ポリスチレン換算で重量平均分子量(Mw)を測定し た。

【0104】実施例1~7

膨潤性雲母(A)4gを水100gに添加して高速撹拌 機を用いて充分に分散させ(5000rpm、5分)、 水ー膨潤性雲母分散体を調製した。

【0105】これとは別に、表1に記載の水系溶媒30 0gに表1に記載の分散安定化剤(B)0.6gを溶解 させた溶液を調製した。

【0106】前記分散体と前記溶液とを混合したのち、 溶媒を除去し、粉砕して、膨潤性雲母層間化合物をえ、 底面間隔を測定した。該膨潤性雲母層間化合物を種々の 溶媒に分散させてえられた分散体の見かけ粘度を測定し

【0107】なお、前記分散体と前記溶液とを混合した ときの水と水系溶媒との使用割合は水100部に対して 水系溶媒300部であり、膨潤性雲母(A)と分散安定 化剤(B)との使用割合は、膨潤性雲母(A)100部 に対して分散安定化剤(B)15部であった。

21

\* 膨潤性雲母と実施例1~7で用いた各種の水系溶媒とを 高速撹拌機を用いて充分に撹拌することによって膨潤性 雲母分散体を調製し、見かけ粘度を測定した。結果を表 2に示す。 [0109]

【0108】比較例1~7

【表1】

\*

麦 1

膨潤性雲母層間 化合物 (C)	分散安定化剤 (B)	膨潤性雲母層間化合物 の灰分率 (%)	水または極性溶媒
A	L7002	10.5	メタノール
В	FZ2123	10.5	エタノール
С	F <b>Z3</b> 707	10.2	テトラヒドロフラン
D	L - 64	11.0	水

[0110]

※ ※【表2】

2 表

		膨潤性雲母層間	化合物(C)	ER A. ALALIEM	
番	拖例 号	種類	底面間隔 (A)	見かけ粘度 (mPa・s)	溶媒
	1	A	26	211	メタノール
	2 B		27	186	イソプロパノール
;	3 B		27	329	1,4ープタンジオール
'	4 C		26	157	アセトン
	5 C		26	124	メチルエチルケトン
6		D	25	188	エタノール
7		D	25	105	テトラヒドロフラン
	1	膨潤性裏母	12	6	メタノール
	2	膨潤性黑母	12	7	イソプロパノール
此	3	膨稠性雲母	12	10	1,4 - ブタンジオール
較	4	膨潤性篡母	12	4	アセトン
例	5	膨潤性雲母	12	6	メチルエチルケトン
	6	膨稠性雲母	12	7	エタノール
	7	膨厲性雲母	12	4	テトラヒドロフラン

#### 【0111】実施例8~15

実施例1~7と同様の方法で膨潤性雲母層間化合物を調 製した。なお、膨潤性雲母と分散安定化剤との組み合わ せ、無機灰分率、および膨潤性雲母100部に対する分 散安定化剤の使用量は表3に示す。

【0112】PBK2(PET)100部とえられた膨 潤性雲母層間化合物の表3に記載の量とをニーディング ディスク部を有する同方向噛み合い型2軸押出機を用い 50 した。結果を表3に示す。

て、回転数100回転、溶融混練温度270℃で溶融混 練し、熱可塑性ポリエステル樹脂組成物を製造し、評価 した。結果を表3に示す。

#### 【0113】比較例8~10

実施例8~15で使用した膨潤性雲母層間化合物の代わ りに、表3に示した量の膨潤性雲母のみを使用したほか は、実施例8~15と同様にして組成物を製造し、評価

【0114】参考例1

\* [0115]

PBK2 (PET) のみを用いて評価した。結果を表3 に示す。

【表3】

\*

表 3

		膨潤性雲母	膨潤性雲母層間化合物 (C) など				成形品の物性				
実施例	分散安定化剂(B)		和人具(如)		対数粘度 (d1/g)	平均層厚	HDT	曲げ弾性率	表面性		
		種類	量(部)	配合量(部)			(Å) (°C)	(MPa)	32 101 112		
8	В	L7002	5	0.1	0.1	0.63	150	90	3053	<b>©</b>	
(	9	L7002	0.1	6.0	5.7	0.64	300	115	4465	0	
1	0	L7002	5	6.0	5.8	0.63	190	132	5021	0	
1	1	L7002	50	9.0	5.8	0.61	170	129	4748	0	
1	2	L7002	5	150	57.9	0.61	200	189	7204	0	
1	3	F23707	5	6.0	5.6	0.62	210	129	5012	<b>©</b>	
1	4	FZ3707	10	6.5	5.7	0.63	230	119	5023	0	
1	5	FZ2123	5	6.0	5.8	0.61	180	128	4990	0	
比	8	膨潤性雲	は母のみ	0.1	0.	0.63	41600	85	3001	0	
較	9	膨潤性等	母のみ	6.0	5.7	0.63	53500	86	3530	0	
例	10	膨潤性氢	は母のみ	150	58.6	0.61	56900	141	5094	×	
参考	例 1		PETのみ	_	_	0.63	_	85	2992	0	

#### 【0116】実施例16および17

実施例1~7と同様の方法で膨潤性雲母層間化合物

(C)を製造した。なお、膨潤性雲母(A)の種類および分散安定化剤(B)の組み合わせ、および膨潤性雲母(A)100部に対する分散安定化剤(B)の使用量は表4に示す。

【0117】アミランCM1026(ナイロン6)10 0部と、表4に示した量の膨潤性雲母層間化合物とを実 施例8~15と同様にして溶融混練(ただし温度は25 0℃)し、ポリアミド樹脂組成物を製造し、評価した。 結果を表4に示す。

# ※【0118】比較例11

実施例16および17で使用した膨潤性雲母層間化合物 の代わりに、表4に示した量の膨潤性雲母のみを使用し たほかは、実施例16および17と同様にして組成物を 製造し、評価した。結果を表4に示す。

【0119】参考例2

30 アミランCM1026 (ナイロン6) のみを用いて評価 した。結果を表4に示す。

[0120]

【表4】

※ 表

実施例番号	膨潤性雲母層間化合物(C)など				-	成形品の物性				
	分散安定化剤(B)		bet A lest/htt\	灰分率(%)	相対粘度 (di/g)	平均層厚	HDT	曲げ弾性率	= = 14	
	種 類	量(部)	配合量(部)			(Å)	(°C)	(MPa)	<b>装面性</b>	
16	L7002	6.0	6.5	5.8	3.0	190	119	3653	<b>Ø</b>	
17	L - 64	7.0	6.5	5.7	3.0	260	115	<b>356</b> 5	0	
比較例11	膨潤性銀	夏母のみ	6.0	5.8	3.1	42600	85	2870	0	
参考例2	ナイロン6のみ			_	3.1		85	2490	0	

# 【0121】実施例18

実施例1~7と同様にして膨潤性雲母層間化合物を製造した。なお、膨潤性雲母および分散安定化剤の組み合わせ、および膨潤性雲母100部に対する分散安定化剤の使用量は表5に示す。

【0122】ノバレックス7025PJ(ポリカーボネート)100部と、表5に示した量の膨潤性雲母層間化合物とを実施例8~15と同様にして溶融混練(ただし温度は280℃)し、ポリカーボネート樹脂組成物を製50 造し、評価した。結果を表5に示す。

#### 【0123】比較例12

実施例18で使用した膨潤性雲母層間化合物の代わり に、表5に示した量の膨潤性雲母のみを使用したほか は、実施例18と同様にして組成物を製造し、評価し た。結果を表5に示す。

25

#### \*【0124】参考例3

ノバレックス7025PJ (ポリカーボネート樹脂) のみを用いて評価した。結果を表5に示す。

[0125]

【表5】

表 5

実施例番号	膨潤性雲母層間化合物 (C) など					成形品の物性				
	分散安定化剤 (B)		配合量(部)		重量平均 分子量	平均層厚	нрт	曲げ弾性率	et tat M.	
	種類	量(部)	160年(第)			(A)	(℃)	(MPa)	<b>表面性</b>	
18	L7002	6.0	6.5	5.8	43000	230	150	3640	0	
比較例12	膨潤性雲	要母のみ	6.0	5.8	44000	37600	136	2840	0	
参考例3	ポリカ	カーボネー	トのみ		45000	-	135	2225	<b>©</b>	

#### 【0126】実施例19

実施例1~7と同様にして膨潤性雲母層間化合物を製造した。なお、膨潤性雲母および分散安定化剤の組み合わせ、および膨潤性雲母100部に対する分散安定化剤の使用量は表6に示す。

【0127】H501(ポリプロピレン)100部と、表6に示した量の膨潤性雲母層間化合物とを実施例8~15と同様にして溶融混練(ただし温度は170℃)し、ポリプロピレン樹脂組成物を製造し、評価した。結果を表6に示す。

# ※【0128】比較例13

実施例19で使用した膨潤性雲母層間化合物の代わり に、表6に示した量の膨潤性雲母のみを使用したほか は、実施例19と同様にして組成物を製造し、評価し 20 た。結果を表6に示す。

# 【0129】参考例4

H501(ポリプロピレン樹脂)のみを用いて評価した。結果を表6に示す。

[0130]

【表6】

表 6

実施例 番号	膨潤性雲母	層間化合物	) (C) など	灰分率(%)	成形品の物性				
	分散安定	化剤 (B)	<b>和</b> A是/划/		平均層厚 (人)	HDT (℃)	曲げ弾性率 (MPa)	表面性	
	種類	量(部)	配合量(部)						
19	L7002	6.0	6.5	5.6	320	96	1650	<b>©</b>	
比較例13	膨潤性。	要母のみ	6.0	5.7	48900	62	1282	0	
参考例4	ポリプロピレンのみ			_	_	60	1274	©	

#### [0131]

【発明の効果】本発明の膨潤性雲母層間化合物(C)は、分散安定化剤を選択することによって、種々の水系溶媒マトリックスと膨潤性雲母層間化合物(C)との親和性を高めることができる。また、少量の添加によって40も各種水系溶媒などのマトリックスに所望のレオロジー特性を与えることができる。したがって、本発明の膨潤性雲母層間化合物(C)によって、種々の水系溶媒の粘度などのレオロジー特性を調整することが可能である。

# 【0132】また、本発明の膨潤性雲母層間化合物

(C)は、各種水系溶媒と親和性を有し、容易に微分散し、少量の添加でもすぐれたレオロジー改質効果を有するため、粘性調整が必要な化粧品、医薬品、衛生剤、接着剤、塗料、塗料原料、各種プラスチック製品、繊維工

業などの各種製品または工業プロセスにおいて、粘土調整剤、分散剤、乳化剤、粘結剤などの組成物として用いることができ、極めて有用である。本発明の膨潤性雲母層間化合物(C)は膨潤性雲母およびシリコーン系化合物などの一般に使用される化合物で容易にうることができる。

【0133】さらに、膨潤性雲母層間化合物(C)と熱可塑性樹脂とを含有する本発明の組成物にすることによって、膨潤性雲母層間化合物(C)を熱可塑性樹脂マトリックス中にnmレベルで微分散させることができ、その結果、弾性率などの機械特性、熱変形温度などの耐熱性および成形品外観などの特性にすぐれた熱可塑性樹脂組成物を製造することができる。